IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

Appl. No.

10/650,035

Confirmation No.: 6952

Applicant

ISEKI et al.

Filed:

August 28, 2003

TC/A.U.

2855

Examiner

To Be Assigned

Docket No.

7372/80608

Customer No.:

22242

Commissioner for Patents
U.S. Patent and Trademark Office
2011 South Clark Place
Customer Window, Mail Stop Missing Parts
Crystal Plaza Two, Lobby, Room 1B03
Arlington, VA 22202

February 29, 2004

CLAIM TO PRIORITY

Sir:

Submitted herewith in the above-identified application, through the undersigned attorney, Applicants hereby request that their above-identified application be treated as entitled to the right accorded by Title 35, U.S. Code, Section 119, to Japanese Application 2002-256425, filed September 2, 2002 and Japanese Application 2003-090846, filed March 28, 2003, certified copies of which are enclosed.

Respectfully submitted,

FITCH, EVEN, TABIN & FLANNERY

Kendrew H. Colton

Registration No. 30,368

Fitch, Even, Tabin & Flannery 1801 K Street, N.W. Suite 401L Washington, D.C. 20006-1201 Telephone No. (202) 419-7000 Facsimile No. (202) 419-7007



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2003年 3月28日

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-090846

[ST. 10/C]:

[] P 2 0 0 3 - 0 9 0 8 4 6]

出 願 人
Applicant(s):

住友化学工業株式会社

,

2003年 9月 2日

今井,



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 【書類名】 特許願

【整理番号】 P155739

【提出日】 平成15年 3月28日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 C08F 10/02

C08F210/02

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市北袖2番1 三井住友ポリオレフィン株

式会社内

【氏名】 井関 優樹

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市北袖2番1 三井住友ポリオレフィン株

式会社内

【氏名】 鈴木 靖朗

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市北袖2番1 三井住友ポリオレフィン株

式会社内

【氏名】 三野 直弘

【特許出願人】

【識別番号】 000002093

【氏名又は名称】 住友化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】 100093285

【弁理士】

【氏名又は名称】 久保山 隆

【電話番号】 06-6220-3405

【選任した代理人】

【識別番号】

100113000

【弁理士】

【氏名又は名称】 中山 亨

【電話番号】

06-6220-3405

【選任した代理人】

【識別番号】

100119471

【弁理士】

【氏名又は名称】 榎本 雅之

【電話番号】

06-6220-3405

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】

特願2002-256425

【出願日】

平成14年 9月 2日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 010238

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 0212949

要

【プルーフの要否】

【書類名】 明細書

【発明の名称】 エチレン重合体

【特許請求の範囲】

【請求項1】

エチレンから誘導される構成単位と炭素数4~20のα-オレフィンから誘導 される構成単位を含むエチレンーαーオレフィン共重合であって、メルトフロー レート(MFR;単位はg/10分である。)が1以上100未満であり、前記 MFRと190 \mathbb{C} における溶融張力(MT;単位は \mathbb{C} Nである。)とが下記式(1)の関係を満たし、前記MFRと極限粘度([η];単位はdl/gである。)とが下記式(2)の関係を満たし、さらに、ゲルパーミエーションクロマトグ ラフィー測定によって得られた鎖長分布曲線を、少なくとも2つの対数正規分布 曲線に分割して得られる対数正規分布曲線のうち、最も高分子量である成分に相 当する対数正規分布曲線のピーク位置の鎖長Aと前記MFRとが下記式(3)の 関係を満たすエチレンーαーオレフィン共重合。

 $2 \times MFR^{-0.59} < MT < 2.0 \times MFR^{-0.59}$ 式 (1)

- 1. $0.2 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1. 5.0 \times MFR^{-0.156}$ 式 (2)
- 3. 30 < log A < -0. $0815 \times log (MFR) + 4$. 05 式 (3) 【請求項2】

エチレンから誘導される構成単位と炭素数4~20のα-オレフィンから誘導 される構成単位を含むエチレンー αーオレフィン共重合であって、メルトフロー レート (MFR; 単位は g / 10 分である。) が 1 以上 100 未満であり、前記MFRと190℃における溶融張力 (MT;単位はcNである。) とが下記式 (1)の関係を満たし、前記MFRと極限粘度([ŋ];単位はdl/gである。) とが下記式 (2) の関係を満たし、さらに、1 9 0 ℃での特性緩和時間 (τ ; 単位はsecである。)と前記MFRとが下記式(4)の関係を満たすエチレン $-\alpha$ - オレフィン共重合。

 $2 \times MFR^{-0.59} < MT < 2.0 \times MFR^{-0.59}$ 式 (1)

1. $0.2 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1. 5.0 \times MFR^{-0.156}$ 式 (2)

 $2 < \tau < 8$. $1 \times MFR^{-0.746}$ 式 (4)

【請求項3】

流動の活性化エネルギーが60 k J/mol以上である請求項1または2記載のエチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合。

【請求項4】

スウェル比(SR)と極限粘度($[\eta]$;単位はdl/gである。)とが下記式(5)または式(6)の関係を満たす請求項lまたは2記載のエチレン $-\alpha-$ オレフィン共重合。

[η] < 1.20の場合、

 $-0.91 \times [\eta] + 2.262 < SR < 2$ 式(5)

[η]≧1.20の場合、

1. 17<SR<2 式(6)

【発明の詳細な説明】

 $[0\ 0\ 0\ 1]$

【発明の属する技術分野】

本発明は、エチレン $-\alpha$ - オレフィン共重合体に関するものである。さらに詳細には、押出成形加工性と押出成形品の外観と衝撃強度とバランスに優れたエチレン $-\alpha$ - オレフィン共重合体に関するものである。

 $[0\ 0\ 0\ 2]$

【従来の技術】

エチレン系重合体は、汎用樹脂として多くの分野に用いられており、例えば、フィルムやシートなどの押出成形品に用いられている。そして、押出成形品については、押出しトルクや溶融張力などの成形加工性、剛性や衝撃強度などの機械的性質、さらには、フィルムやシートの表面平滑性、光沢、透明性などの外観(光学的性質)に優れていることが要求されている。

[0003]

例えば、特開平4-213309号公報には、溶融張力に優れかつ組成分布の狭いエチレン系共重合体として、エチレンから導かれる構成単位および炭素数3~20の α -オレフィンから導かれる構成単位からなるエチレン共重合体であって、密度が0.86~0.95g/cm3であり、MFRが0.001~50g

✓10分であり、溶融張力とMFRとが特定の関係を満たし、DSCにより測定した吸熱曲線における最大ピーク位置の温度と密度とが特定の関係を満たすエチレン系共重合体が記載されている。

$[0\ 0\ 0\ 4\]$

上記の特開平4-213309号公報等に記載されているエチレン系共重合体は、高い溶融張力を有するものの、押出成形品の外観については、必ずしも要求を満足するものとは言えないことがあり、エチレン系共重合体の押出成形加工性と押出成形品の外観と衝撃強度とバランスについて、さらなる改良が望まれていた。

[0005]

【特許文献1】

特開平4-213309号公報

[0006]

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、押出成形加工性と押出成形品の外観と衝撃強度とバランスに 優れたエチレンーαーオレフィン共重合体を提供することにある。

[0007]

【課題を解決するための手段】

本発明者等は、上記のとおりの実情において、検討の結果、本発明が上記の課題を解決できることを見出し、本発明を完成させるに至った。

すなわち、本発明の一は、

 当する対数正規分布曲線のピーク位置の鎖長Aと前記MFRとが下記式(3)の関係を満たすエチレンー α ーオレフィン共重合に係るものである。

 $2 \times MFR^{-0.59} < MT < 2.0 \times MFR^{-0.59}$ 式 (1)

- 1. $0.2 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1. 5.0 \times MFR^{-0.156}$ 式 (2)
- 3. 30<logA<-0. 0815×log (MFR) +4. 05 式(3) 【0008】

また、本発明の一は、

エチレンから誘導される構成単位と炭素数 $4 \sim 2000$ $\alpha-$ オレフィンから誘導される構成単位を含むエチレン $-\alpha-$ オレフィン共重合であって、メルトフローレート(MFR;単位は g/10分である。)が 1以上 100未満であり、前記MFRと 190 $\mathbb C$ における溶融張力(MT;単位は $\mathbb C$ Nである。)とが下記式(1)の関係を満たし、前記MFRと極限粘度($[\eta]$;単位は $\mathbb C$ $\mathbb C$ である。)とが下記式(2)の関係を満たし、さらに、 190 $\mathbb C$ での特性緩和時間(π ;単位は $\mathbb C$ $\mathbb C$ である。)と前記MFRとが下記式(2)の関係を満たすエチレン $\mathbb C$ $\mathbb C$

 $2 \times MFR^{-0.59} < MT < 2.0 \times MFR^{-0.59}$ 式 (1)

1. $0.2 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1.50 \times MFR^{-0.156}$ 式 (2)

 $2 < \tau < 8$. $1 \times MFR^{-0.746}$ 式 (4)

[0009]

【発明の実施の形態】

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合は、エチレンから誘導される構成単位と炭素数 $4\sim20$ の α ーオレフィンから誘導される構成単位を含むエチレンー α ーオレフィン共重合である。

[0010]

エチレンから誘導される構成単位とは、単量体であるエチレンから誘導され、エチレンー α ーオレフィン共重合体に含有される単位である。炭素数 $4\sim20$ の α ーオレフィンから誘導される構成単位とは、単量体である炭素数 $4\sim20$ の α ーオレフィンから誘導され、エチレンー α ーオレフィン共重合体に含有される単位である。炭素数 $4\sim20$ の α ーオレフィンとしては、例えば、1ーブテン、4

-メチルー1-ペンテン、1-ヘキセン、1-オクテン、1-デセン等が挙げられる。より好ましくは、4-メチルー1-ペンテン、1-ヘキセンである。

[0011]

エチレンから誘導される構成単位の含有量は、エチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合体の全重量(100重量%)に対して、50~99重量%である。炭素数4~20の α -オレフィンから誘導される構成単位の含有量は、エチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合体の全重量(100重量%)に対して、1~50重量%である。

[0012]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合は、上記のエチレンから誘導される構成単位および炭素数 $4 \sim 20$ の α ーオレフィンから誘導される構成単位以外の他の単量体から誘導される構成単位を含有していても良い。他の単量体としては、例えば、共役ジエン(例えばブタジエンやイソプレン)、非共役ジエン(例えば1,4ーペンタジエン)、アクリル酸、アクリル酸エステル(例えばアクリル酸メチルやアクリル酸エチル)、メタクリル酸、メタクリル酸エステル(例えばメタクリル酸メチルやメタクリル酸エチル)、酢酸ビニル等が挙げられる。

[0013]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体として好ましくは、エチレンと炭素数 $5\sim10$ の α ーオレフィンとの共重合体であり、さらに好ましくは、エチレンと炭素数 $6\sim10$ の α ーオレフィンとの共重合体である。例えば、エチレン・1-ヘキセン共重合体、エチレンー4-メチルー1-ペンテン共重合体、エチレンー1-オクテン共重合体等が挙げられ、好ましくはエチレンー1-ヘキセン共重合体である。また、エチレンと炭素数 $6\sim10$ の α -オレフィンと1-ブテンとの3元共重合体も好ましく、例えばエチレンー1-ブテンー1-ヘキセン共重合体、エチレンー1-ブテンー1-スキセン共重合体等が挙げられ、より好ましくはエチレンー1-ブテンー1-スキセン共重合体である。

$[0\ 0\ 1\ 4]$

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体のメルトフローレート(MFR、単位 g \angle 1 0 分)は、1以上100以下であり、好ましくは1以上20以下であ

り、より好ましくは1. 2以上10以下であり、さらに好ましくは1. 4以上6 以下である。

[0015]

本発明において、メルトフローレート(MFR;単位はg/10分である。)は、JISK7210-1995に規定された方法に従い、190 Cにおいて、荷重21. 18N(2.16Kg) で測定された値である。そして、上記のメルトフローレートの測定には、予め酸化防止剤を1000ppm配合した重合体を用いる。

[0016]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、メルトフローレート(MFR ; 単位は g \angle 1 0 分である。)と 1 9 0 $\mathbb C$ における溶融張力(MT;単位は c N である。)とが下記式(1)の関係を満たすものである。

 $2 \times MFR^{-0.59} < MT < 2.0 \times MFR^{-0.59}$ 式 (1)

$[0\ 0\ 1\ 7]$

一般的に、エチレンー α ーオレフィン共重合体のメルトフローレート(MFR)と溶融聴力の間には関係があること、例えば、MFRが増大するにつれて、溶融張力が低下することが知られている。

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、長鎖分岐のようなポリマー構造を有すると考えられ、そのような長鎖分岐のようなポリマー構造を有するために、本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の溶融聴力は、従来のエチレンー α ーオレフィン共重合体の溶融聴力よりも高く、適切な範囲になるとと考えられる。

[0018]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、上記式(1)の関係を満たすために、押出成形加工性に優れる。溶融張力が低すぎて、式(1)において、2 ×MFR-0.59<MTの関係を満たさない場合、押出成形加工性が悪化することがあり、溶融張力が高すぎて、式(1)において、MT<20×MFR-0.59の関係を満たさない場合、高速での引取り加工が困難となることがある。

[0019]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体が満たすメルトフローレート(MFR)と溶融張力(MT)の関係として、式(1)の関係より好ましくは、

- 2. $2 \times MFR^{-0.59} < MT < 1.5 \times MFR^{-0.59}$
- であり、さらに好ましくは、
- 2. $5 \times MFR^{-0.59} < MT < 1.0 \times MFR^{-0.59}$

[0020]

上記の式(1)における溶融張力(MT;単位はcNである。)は、東洋精機製作所等から販売されているメルトテンションテスターを用いて、190 $\mathbb C$ 、押出速度 5.5 mm/分のピストンで、直径 2.09 mm ϕ 、長さ 8 mmのオリフィスから溶融樹脂ストランドを押し出し、前記ストランドを直径 5.0 mmのローラーを用いて毎分 4.0 r pm/分づつ回転速度を上昇させながら巻き取ったときに、前記ストランドが切れる直前の張力値である。

[0021]

本発明のエチレン $-\alpha$ - オレフィン共重合体は、極限粘度($[\eta]$; 単位は d l / g である。)と前記MFRとが下記式(2)の関係を満たすものである。

1. $0.2 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1.50 \times MFR^{-0.156}$ 式 (2)

[0022]

一般的に、エチレンーαーオレフィン共重合体のMFRと極限粘度の間には関係があること、例えば、MFRが増大するにつれて、極限粘度が低下することが知られている。

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、長鎖分岐のようなポリマー構造を有すると考えられ、そのような長鎖分岐のようなポリマー構造を有するために、本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の極限粘度は、従来のエチレンー α ーオレフィン共重合体の極限粘度よりも低く、適切な範囲になると考えられる。

[0023]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、上記式(2)の関係を満たすために、押出しトルクが低く、押出成形加工性に優れる。極限粘度([n])が

低すぎて、式(2)において、1.02×MFR $^{-0.094}$ < [η] の関係を満足しない場合、衝撃強度が低下することがあり、極限粘度([η])が高すぎて、式(2)において、[η] < 1.50×MFR $^{-0.156}$ の関係を満足しない場合、押出しトルクが高く、押出成形加工性が劣ることがある。

[0024]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体が満たすメルトフローレート(MFR)と極限粘度([η])の関係として、式(2)の関係より好ましくは、

- 1. $0.5 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1.47 \times MFR^{-0.156}$ であり、さらに好ましくは、
- 1. $0.8 \times MFR^{-0.094} < [\eta] < 1. 4.2 \times MFR^{-0.156}$ である。

[0025]

上記の式(2)における極限粘度($[\eta]$;単位はd1/gである。)は、熱劣化防止剤としてブチルヒドロキシトルエン(BHT)を5重量%含むテトラリン100mlに、エチレンー α ーオレフィン共重合体100mgを135℃で溶解してサンプル溶液を調製し、ウベローデ型粘度計を用いて前記サンプル溶液とブランク溶液の降下時間から算出される135℃での相対粘度(η rel)を求めた後、下式より算出されるものである。なお、ブランク溶液とは、熱劣化防止剤としてBHTを5重量%のみを含むテトラリンである。

 $[\eta] = 23.3 \times 10g (\eta rel)$

[0026]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー測定によって得られた鎖長分布曲線を、少なくとも2つの対数正規分布曲線に分割して得られる対数正規分布曲線のうち、最も高分子量である成分に相当する対数正規分布曲線のピーク位置の鎖長Aと前記MFRとが下記式(3)の関係を満たすものである。

3. 30 < log A < -0. $0815 \times log (MFR) + 4$. 05 式(3) [0027]

本発明のエチレンーαーオレフィン共重合体は上記式(3)の関係を満たすた

め、溶融張力が高く押出成形加工性に優れ、または、押出しトルクが低く押出成 形加工性に優れ、さらにフィルムなどの押出成形品の外観に優れる。

[0028]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体が満たすメルトフローレート(MFR)と鎖長A(logA)の関係として、式(3)の関係より好ましくは、

- 3. 30 < log A < -0. $0815 \times log (MFR) + 4$. 03 であり、さらに好ましくは、
- 3. $3.0 < log A < -0.0815 \times log (MFR) + 4.02$ である。

[0029]

鎖長分布曲線は、以下の条件(1)~(6)で、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー測定によって得ることができる。

- (1) 装置:Water製Waters150C
- (2) 分離カラム: TOSOH TSKgelGMH-HT
- (3) 測定温度: 1 4 5 ℃
- (4) キャリア:オルトジクロロベンゼン
- (5) 流量: 1. 0 m L / 分
- (6) 注入量: 500 µ L

[0030]

鎖長分布曲線の分割は以下のとおりに行う。

初めに、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー測定によって、鎖長Awの対数であるlogAw(x値)に対して重量割合dW/d(logAw)(y値)がプロットされた鎖長分布曲線を実測する。プロットデータ数は、連続的な分布曲線になるよう、通常少なくとも300以上ある。次に、上記のx値に対して、標準偏差0.30を有し、任意の平均値(通常、ピーク位置の鎖長Aに相当する。)を有する4つの対数正規分布曲線(x-y曲線)を任意の割合で足し合わることによって、合成曲線を作成する。さらに、実測された鎖長分布曲線と合成曲線との同一x値に対するy値の偏差平方和が最小値になるように、平均値と割合を求める。偏差平方和の最小値は、各ピークの割合がすべて0の場合の偏差平

方和に対して通常 0.5%以下になる。そして、偏差平方和の最小値を与える平均値と割合が得られたときに、4つの対数正規分布曲線に分割して得られる対数正規分布曲線のうち、最も高分子量である成分に相当する対数正規分布曲線のピーク位置の鎖長 A から 1 o g A が算出される。この最も高分子量である成分に相当する対数正規分布曲線のピークの割合は、通常 10%以上である。

[0031]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、190 $\mathbb C$ での特性緩和時間(τ ; 単位は s e c である。)と前記MFRとが下記式(4)の関係を満たすものである。

 $2 < \tau < 8$. $1 \times MFR^{-0.746}$ 式 (4)

[0032]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、上記式(4)の関係を満たすために、溶融張力が高く押出成形加工性に優れ、または、押出しトルクが低く押出成形性に優れ、さらに、フィルムなどの押出成形品の外観に優れる。

[0033]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体が満たすメルトフローレート(MFR)と特性緩和時間(τ)の関係として、式(4)の関係より好ましくは、

 $2 < \tau < 7$. $9 \times MFR^{-0.746}$

であり、さらに好ましくは、

 $2 < \tau < 7$. $8 \times MFR^{-0.746}$

である。

[0034]

190 での特性緩和時間 (τ) は、粘弾性測定装置として、Rheometrics Mechanical Spectrometer cs社製Rheometrics Mechanical Spectrometer RMS-800 を用いて、下記の条件 $(1) \sim (4)$ で測定される各温度T (K) における動的粘弾性データを、温度一時間重ね合わせ原理に基づいてシフトさせて190 での動的粘度 (η) 详位はPa·secである。)の剪断速度 (ω) 単位はrad/secである。)依存性を示すマスターカーブを得たのちに、そのマスターカーブを下記のクロス式で近似する際に算出される数

値である。

[0035]

各温度T(K)における動的粘弾性データの測定条件

- (1) ジオメトリー:パラレルプレート、直径25mm、プレート間隔:1.5 ~2mm
- (2) ストレイン:5%
- (3) 剪断速度:0. 1~100 r a d∕s e c
- (4) 温度:190、170、150、130℃

また、サンプルには予めイルガノックス1076などの酸化防止剤を、適量(例えば1000ppm以上)配合し、測定はすべて窒素下で実施する。

[0036]

クロスの近似式

 $\eta = \eta \, 0 / \left[1 + \left(\tau \times \omega \right) \right]$

(η0および n はそれぞれ、特性緩和時間 τ と同様に、測定に用いるエチレンーα-オレフィン共重合体ごとに求められる定数である。)

また、マスターカーブの作成やクロス式近似のための計算ソフトウェアには、 Rheometrics社 Rhios V. 4. 4. 4を使用する。

[0037]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の分子量分布としては、押出しトルク、押出成形加工性、押出成形加工時の発煙や流動性の観点から、好ましくは 3. $5\sim2$ 5であり、より好ましくは 4. $0\sim2$ 0であり、さらに好ましくは 7. $5\sim1$ 7である。上記の分子量分布とは、前記ゲルパーミエーションクロマトグラフィー測定によって得られた鎖長分布について、ポリスチレン換算の重量平均分子量(Mw)と数平均分子量(Mn)とを算出し、MwをMnで除した値(Mw/Mn)である。

[0038]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の密度は、通常、890~970 kg/m³であり、JIS K6760-1981に規定された方法に従って、測定された値である。上記の密度として、好ましくは、本発明のエチレンー α -

オレフィン共重合体から得られるフィルムの剛性と衝撃強度のバランスの観点から、 $905\sim940\,\mathrm{k}\,\mathrm{g/m}^3$ であり、より好ましくは $907\sim930\,\mathrm{k}\,\mathrm{g/m}^3$ である。

[0039]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の流動の活性化エネルギー(Ea 、単位はkJ/molである。)としては、流動性の観点から、好ましくは40 kJ/mol以上であり、より好ましくは45 kJ/mol以上であり、さらに 好ましくは50 kJ/mol以上である。

[0040]

上記の流動の活性化エネルギー(Ea)とは、粘弾性測定装置として、Rhe ometrics社製 Rheometrics Mechanical Spectrometer $RMS-800を用いて、特性緩和時間(<math>\tau$)を算出する際と同一の条件で測定される各温度T(K)における動的粘弾性データを、温度一時間重ね合わせ原理に基づいてシフトするときに、下記のシフトファクター(aT)のアレニウス型方程式から算出される数値であって、成形性の指標となるものである。

$[0\ 0\ 4\ 1]$

シフトファクター(aT)のアレニウス型方程式

log $(a_T) = E a / R (1 / T - 1 / T_0)$

(Rは気体定数であり、Toは基準温度 (463K) である。)

$[0\ 0\ 4\ 2]$

本発明のエチレン $-\alpha$ ーオレフィン共重合体のメルトフローレート比(MFRR)としては、流動性の観点から、通常、60以上であり、メルトフローレート比(MFRR)が60以上であるエチレン $-\alpha$ ーオレフィン共重合体は、押出し

トルクが低く、押出成形加工性に優れるものである。

[0043]

上記のメルトフローレート比(MFRR)は、JIS K7210-1995 に規定された方法に従い、190 $^{\circ}$ 、荷重211.82N(21.60kg)で 測定されたメルトフローレート値を、荷重21.18N(2.16kg)で測定 されたメルトフローレート値で除した値である。なお、上記のメルトフローレート測定には、予め酸化防止剤を1000ppm配合した重合体を用いた。

[0044]

[0045]

上記の融点とは、パーキンエルマー社製の示差走査型熱量計DSC-7型装置を用い、試料8~12mgをアルミパンに詰めて150℃で2分間保持した後に5℃/分で40℃まで降温し、40℃で2分間保持した後に5℃/分で150℃まで昇温した時に観測される融解ピーク温度をいう。その中で最も高い温度の融解ピーク位置の温度を最高融点Tmaxとする。

[0046]

本発明のエチレンーαーオレフィン共重合体の製造方法は、下記のメタロセン 系オレフィン重合用触媒を用いて、水素の条件下でエチレンとαーオレフィンと を共重合する方法である。

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の製造に用いられるメタロセン系オレフィン重合用触媒は、助触媒担体(A)、架橋型ビスインデニルジルコニウム錯体(B)および有機アルミニウム化合物(C)を接触させて得られる触媒であり、前記助触媒担体(A)はジエチル亜鉛(a)、フッ素化フェノール(b)、水(c)、シリカ(d)および(e)トリメチルジシラザン(((C H_3) $_3$ S $_i$) $_2$ N $_4$ N $_5$ N $_6$ N $_6$ N $_6$ N $_7$ N

[0047]

上記(a)、(b)、(c)各化合物の使用量は特に制限はないが、各化合物の使用量のモル比率を(a):(b):(c)=1:y:zのモル比率とすると、y および z が下記式(3)を満足することが好ましい。

$$|2 - y - 2z| \le 1$$
 (3)

上記式 (3) における y として好ましくは (3) における y として好ま y としてなる y として好

[0048]

また、(a)に対して使用する(d)の量としては、(a)と(d)との接触により得られる粒子に含まれる(a)に由来する亜鉛原子が、得られる粒子1gに含まれる亜鉛原子のモル数にして、 $0.1mmol以上となる量であることが好ましく、<math>0.5\sim20mmolv$ 。(d)に対して使用する(e)の量としては、(d)1gにつき(e)0.1mmolv上となる量であることが好ましく、 $0.5\sim20mmolv$ となる量であることがより好ましい。

[0049]

架橋型ビスインデニルジルコニウム錯体(B)として、好ましくはラセミーエチレンビス(1-インデニル)ジルコニウムジクロライド、ラセミーエチレンビス(1-インデニル)ジルコニウムジフェノキシドである。

また、有機アルミニウム化合物(C)として、好ましくはトリイソブチルアルミニウム、トリノルマルオクチルアルミニウムである。

[0050]

架橋型ビスインデニルジルコニウム錯体(B)の使用量は、助触媒担体(A) 1 gに対し、好ましくは $5\times10^{-6}\sim5\times10^{-4}$ molである。また有機アルミニウム化合物(C)の使用量として、好ましくは、架橋型ビスインデニルジルコニウム錯体(B)のジルコニウム原子モル数に対する有機アルミニウム化合物(C)のアルミニウム原子のモル数の比(A1/Zr)で表して、 $1\sim2000$ である。

[0051]

重合方法として、好ましくは、エチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合体の粒子の形成を伴う重合方法であり、例えば、気相重合、スラリー重合、バルク重合であり、好ましくは、気相重合である。

気相重合反応装置としては、通常、流動層型反応槽を有する装置であり、好ましくは、拡大部を有する流動層型反応槽を有する装置である。反応槽内に攪拌翼が設置されていてもよい。

[0052]

本発明のエチレンーαーオレフィン共重合体の製造に用いられるメタロセン系オレフィン重合用触媒の各成分を反応槽に供給する方法としては、通常、窒素、アルゴン等の不活性ガス、水素、エチレン等を用いて、水分のない状態で供給する方法、各成分を溶媒に溶解または稀釈して、溶液またはスラリー状態で供給する方法が用いられる。触媒の各成分は個別に供給してもよく、任意の成分を任意の順序にあらかじめ接触させて供給してもよい。

また、本重合を実施する前に、予備重合を実施し、予備重合された予備重合触 媒成分を本重合の触媒成分または触媒として使用することが好ましい。

[0053]

重合温度としては、通常、共重合体が溶融する温度未満であり、好ましくは0 ~ 150 \mathbb{C} であり、より好ましくは30 ~ 100 \mathbb{C} である。

また、共重合体の溶融流動性を調節する目的で、水素を分子量調節剤として添加してもよい。そして、混合ガス中に不活性ガスを共存させてもよい。

[0054]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体は、長鎖分岐のようなポリマー構造を有すると考えられる。そして、長鎖分岐のようなポリマー構造としては、緊密に絡み合った構造が好ましいと考えられる。そして、そのような緊密に絡み合った構造によって、従来のエチレンー α ーオレフィン共重合体よりも高い流動の活性化エネルギーが得られ、押出成形性がさらに向上すると考えられる。

[0055]

前述のように、長鎖分岐のようなポリマー構造が、緊密に絡み合った構造であ

ると考えられるエチレンー α ーオレフィン共重合体の流動の活性化エネルギー(Ea、単位はkJ/molである。)としては、低温で溶融張力を上昇させ、十分な成形性を得るという観点から、好ましくは、60 kJ/mol以上であり、より好ましくは63 kJ/mol以上であり、さらに好ましくは66 kJ/mol以上である。また、高温で溶融粘度が低下させずに、十分な成形性を得るという観点や、フィルム等の押出成形品の表面が荒れ、外観が損なわれないようにするという観点から、Eaは、好ましくは100 kJ/mol以下であり、より好ましくは90 kJ/mol以下である。

[0056]

また、前述のように、長鎖分岐のようなポリマー構造が、緊密に絡み合った構造であると考えられる本発明の好ましいエチレン重合体としては、スウェル比(SR)と極限粘度($\left[\begin{array}{c} \gamma \end{array} \right]$;単位はdL/g)とが下記式(5)または式(6)の関係を満たすものである。

[η] < 1. 20の場合、

 $-0.91 \times [\eta] + 2.262 < SR < 2$ 式(5)

[η] ≥1.20の場合、

1. 17<SR<2 式(6)

[0057]

一般的に、エチレン重合体の極限粘度($[\eta]$)とスウェル比(SR)の間には関係があること、例えば、極限粘度が低下するにつれて、スウェル比が増大することが知られている。

本発明のエチレン重合体は、長鎖分岐のようなポリマー構造を有すると考えられ、本発明の好ましいエチレン重合体は、長鎖分岐のようなポリマー構造として、緊密に絡み合った構造を有していると考えられる。そして、そのような緊密に絡み合った構造によって、本発明のエチレン重合体のSRは、従来のエチレン重合体よりも高く、好ましい範囲になると考えられ、本発明のエチレン重合体の[η]とSRは、上記の式(5)または式(6)を満たす。

(0058)

本発明のエチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合体が、上記の式(5) または式(6)

) の関係を満たす場合には、押出しトルクが低く、押出成形加工時の安定性に優れ、さらに、フィルム等の押出成形品の表面に荒れが発生することもなく、外観に優れたものになる。

[0059]

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体が満たす式(5)または(6)の関係として、好ましくは、

[η] < 1. 23の場合、

 $-0.91 \times [\eta] + 2.289 < SR < 1.9$

[η]≥1.23の場合、

1. 1.7 < SR < 1.9

であり、さらに好ましくは、

[η] < 1.30の場合、

 $-0.91 \times [\eta] + 2.353 < SR < 1.8$

[η]≥1.30の場合、

1. 1.7 < SR < 1.8

である。

[0060]

上記の式(5)または式(6)におけるスウェル比(SR)は、メルトフローレート(MFR)を測定する際に、190 ℃において、荷重 21.18 N(2. 16 Kg)でストランド状に押出した後に空気中で冷却して得た固体状のストランドについて、先端から $1\sim 6$ mmの範囲の一点における直径 D(単位はmmである。)を求め、その直径をオリフィス径 2.095 mm(D_0)で除した値(D/D_0)である。直径 Dは、3 つのストランド試料の平均値として求めた。

[0061]

本発明の好ましいエチレンー α ーオレフィン共重合体、すなわち、流動の活性化エネルギー(Ea)が60kJ/mol以上であるエチレンー α ーオレフィン共重合体、または、上記式(5)または式(6)の関係を満たすエチレンー α ーオレフィン共重合体であって、長鎖分岐のようなポリマー構造として緊密に絡み合った構造を有していると考えられるエチレンー α ーオレフィン共重合体は、前

記のメタロセン系オレフィン重合用触媒を用いて、水素の条件下でエチレンと α ーオレフィンとを共重合した後に、次の連続押出造粒方法で混練する方法によって、製造することができる。

$[0\ 0\ 6\ 2]$

方法の一つは、米国特許 5、 4 5 1、 1 0 6 号公報に記載されているUtracki i 等が開発した伸長流動混練(EFM)ダイを備えた押出機を用いて連続的にストランドを成形し、そのストランドを連続的にカットし、ペレットとして製造する方法である。また、方法の一つは、ギアポンプを有する異方向二軸スクリューを備えた押出機を用いて連続的にストランドを成形し、そのストランドを連続的にカットし、ペレットとして製造する方法である。後者は、スクリュー部からダイまでの間に滞留部があることが好ましい。

$[0\ 0\ 6\ 3\]$

本発明のエチレンー α ーオレフィン共重合体の用途として、好ましくは、フィルムやシートなどの押出成形品である。

フィルムの成形方法としては、例えば、本発明のエチレンーαーオレフィン共 重合体を溶融し、円形ダイから押出し、筒状に膨らませてフィルムを作製し、こ のフィルムを巻き取るインフレーションフィルム成形加工法や、本発明のエチレ ンーαーオレフィン共重合体を溶融し、直線状ダイから押出してフィルムを作製 し、このフィルムを巻き取るTダイフィルム成形加工法などが挙げられる。

[0064]

本発明のエチレンー αーオレフィン共重合体には、必要に応じて、公知の添加剤を含有させてもよい。添加剤としては、例えば、酸化防止剤、耐候剤、滑剤、抗ブロッキング剤、帯電防止剤、防曇剤、無滴剤、顔料、フィラー等が挙げられる。

[0065]

【発明の効果】

以上、詳述したとおり、本発明によれば、押出成形加工性と押出成形品の外観と衝撃強度とバランスに優れたエチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合体を得ることができる。

[0066]

【実施例】

次に本発明を実施例に基づき説明するが、本発明はこれら実施例に何ら限定されるものではない。

実施例中の押出成形品の外観については、下記の方法で得たフィルムを用いて 評価した。

[0067]

(1) フィルム加工

エチレンー α ーオレフィン共重合体を試料とし、プラコー社製、 $30\,\mathrm{mm}\,\phi$ 、 L/D=28、フルフライトタイプスクリューの単軸押出し機、 $50\,\mathrm{mm}\,\phi$ 、リップギャップ0.8 mmのダイス、二重スリットエアリングを用い、加工温度170℃、押出量5.5 kg/hr、フロストラインディスタンス(FLD)200mm、ブロー比1.8の条件で製膜して厚み $30\,\mu$ のフィルムを得た。

[0068]

(2) フィッシュアイ

目視によって、上記で得たフィルム表面上の突起物(フィッシュアイ)の多さを観測した。フィッシュアイが 1 m^2 当たり 1 0 0 0 個以下の場合は \bigcirc 、 1 0 0 0 の 0 0 0 の 0 0 0 の 0 0 0 の 0 0 0 の 0 0 0 の 0 0 0 0 の 0 0 0 0 の 0 0 0 0 の 0 0 0 0 の 0 0 0 0 の 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 の 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0

[0069]

(3) ヘイズ (霞み度)

ASTM D1003に規定された方法に従い、上記で得たフィルムのヘイズ 値を測定した。この値が小さいほど透明性が優れることを示す。

[0070]

実施例1

「触媒成分の調製〕

(1)シリカの処理

入れ、次いでフラスコ壁面に付着したシリカを洗い流しつつ、トルエン1. 2リットルを入れた。5 \mathbb{C} に冷却した後、1, 1, 1, 3, 3, 3 $- \mathbb{C}$ $- \mathbb{C}$

[0071]

(2) 助触媒担体(A)の合成

上記で得られたスラリーに、ジエチル亜鉛のヘキサン溶液 (2.00mol/ リットル) 0.550リットル(1.10mol)を入れ5 $^{\circ}$ に冷却した。これ に、ペンタフルオロフェノール 105g(0.570mol)をトルエン 1 73mlに溶解させた溶液を65分間で滴下した。滴下終了後、5℃で1時間攪 拌した。その後、40℃に加熱し、1時間攪拌した。氷浴で5℃にした後、Hゥ O 14.9g(0.828mol)を90分間で滴下した。滴下終了後、5℃ で1.5時間、40℃で2時間攪拌した。その後、室温にて一晩静置した。その 後80℃で2時間攪拌した後、静置し、固体成分を沈降させ、沈降した固体成分 の層と上層のスラリー部分との界面が見えた時点で上層のスラリー部分を取り除 き、次いで残りの液成分をフィルターにてろ過した後、トルエン 1.7リット ルを加え95℃で2時間攪拌した。その後、95℃でトルエン 1. 7リットル にて4回、室温でヘキサン 1.7リットルにて2回、それぞれ攪拌したのち、 静置し、固体成分を沈降させ、沈降した固体成分の層と上層のスラリー部分との 界面が見えた時点で上層のスラリー部分を取り除き、次いで残りの液成分をフィ ルターにてろ過する洗浄を行った。その後、固体成分を減圧下、室温で3時間乾 燥を行うことにより、助触媒担体(A)0.39kgを得た。

[予備重合触媒の調製])

ブ内のガス相圧力で 0.2MP a 分だけ仕込み、系内が安定した後、トリイソブチルアルミニウム $250\,\mathrm{mm}\,\mathrm{o}\,1$ 、ラセミーエチレンビス(1-4ンデニル)ジルコニウムジフェノキシド $30\,\mathrm{mm}\,\mathrm{o}\,1$ 、続いて、上記助触媒担体(A) $0.20\,\mathrm{k}\,\mathrm{g}\,\mathrm{e}\,\mathrm{t}$ 投入して重合を開始した。 $30\,\mathrm{C}\,\mathrm{C}\,\mathrm{f}$ 具温するとともに、エチレンと水素を連続で供給しながら、 $30\,\mathrm{C}\,\mathrm{C}\,\mathrm{f}$ 時間の予備重合を実施した。重合終了後、エチレン、ブタン、水素ガスなどをパージして残った固体を室温にて真空乾燥し、上記助触媒担体(A) $1\,\mathrm{g}\,\mathrm{g}\,\mathrm{g}\,\mathrm{g}\,\mathrm{g}\,\mathrm{g}\,\mathrm{g}\,\mathrm{f}\,\mathrm{f}\,\mathrm{f}$ カーブテン共重合体が予備重合された予備重合触媒成分を得た。

[0072]

[重合]

上記で得た予備重合触媒成分を用い、連続式流動床気相重合装置でエチレンと 1- へキセンの共重合を実施した。重合条件は、温度 85 $\mathbb C$ 、全圧 2 M P a、 が z ス線速度 0.24 m z が、エチレンに対する水素モル比は z の z 8%、エチレンに 対する z 1 z 一 z 十 z 2 z 4 m z が、エチレンに対する水素モル比は z 2 z 6 z 6 z 6 z 6 z 6 z 6 z 6 z 6 z 6 z 6 z 7 z 7 z 7 z 8 z 7 z 8 z 8 z 7 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 8 z 9 z 8 z 9 z 8 z 9

[0073]

実施例2

「予備重合触媒の調製〕

実施例1と同様にして、助触媒担体(A)1g当り47gのエチレン・1-ブ テン共重合体が予備重合された予備重合触媒成分を得た。

[重合]

上記で得た予備重合触媒成分を用い、実施例1と同様にして、連続式流動床気相重合装置でエチレンと1-ヘキセンの共重合を実施した。得られたエチレン・1-ヘキセン共重合体は、表1に示すような物性値およびフィルム外観を示した。

[0074]

実施例3

助触媒担体 (A) 1 g 当 9 1 3 g の エチレン・1 - ブテン共重合体が予備重合された予備重合触媒成分を用い、温度を7 5 \mathbb{C} 、エチレンに対する水素モル比 1 . 5 5 %、エチレンに対する1 - 0 %に変更して共重合を実施した以外は実施例 1 と同様にして、エチレンと 1 - 0 やキセンの共重合を実施し、エチレン・1 - 0 や セン共重合パウダーを得た。

[0075]

[混練]

上記で得たエチレン・1-ヘキセン共重合パウダーに、カルシウムステアレート1000ppm、スミライザーGP(住友化学社製)1800ppmをブレンドしたものを、神戸製鋼所社製LCM100押出機を用いて、フィード速度350kg/hr、スクリュー回転数450rpm、ゲート開度4.2mm、ギアポンプのサクション圧力0.2MPa、樹脂温度200~230℃条件で造粒することによりエチレン・1-ヘキセン共重合体を得た。得られたエチレン重合体は、表1に示すような物性値およびフィルム押出成形性を示した。

[0076]

実施例4

実施例3で用いたのと同じ予備重合触媒成分を用い、エチレンに対する水素モル比1.9%、エチレンに対する1-ヘキセンモル比は0.28%、さらにエチレンに対するモル比3.1%の1-ブテンを合わせて用いることに変更して共重合を実施した以外は実施例3と同様にして、エチレン・1-ブテン・1-ヘキセン共重合体を得た。得られたエチレン・1-ブテン・1-ヘキセン共重合体は、表1に示すような物性値およびフィルム押出成形性を示した。

[0077]

実施例5

[0078]

比較例 1~3

「触媒成分〕

助触媒担体(A)の調製

 成分を沈降させ、沈降した固体成分の層と上層のスラリー部分との界面が見えた時点で上層のスラリー部分を取り除いた。洗浄操作として、これに、テトラヒドロフラン3リットルを加え、攪拌を行った後、静置し、固体成分を沈降させ、同様に界面が見えた時点で上層のスラリー部分を取り除いた。以上の洗浄操作を計5回繰り返した。その後、減圧下、120℃で8時間乾燥を行うことにより、助触媒担体(A)0.52 k g を得た。

[予備重合触媒の調製]

[0079]

[重合]

上記のようにして得た予備重合触媒成分を用い、実施例1と同様にして、重合時のエチレンに対する水素モル比を0.3から0.5%の範囲、エチレンに対する1-へキセンモル比は1.8から2.0%範囲で調整し、連続式流動床気相重合装置でエチレンと1-へキセンの共重合を実施することによって、MFRが異なるエチレン-1-へキセン共重合体を得た。得られたエチレン-1-へキセン共重合体は、表1に示すような物性値およびフィルム外観を示した。この結果から、通常の成形加工性に優れるエチレン $-\alpha-$ オレフィン共重合体の10gAや特性緩和時間 τ とMFRとの関係式を得た。また、比較例 $1\sim3$ のエチレン $-\alpha$

ーオレフィン共重合体では、MFR上昇に伴って押出成形品の外観が向上するが、一方で衝撃強度やメルトテンションの低下を引き起こすことが分かる。

[0080]

比較例 4

[触媒成分]

窒素置換した 5 リットルの四つロフラスコに、テトラヒドロフラン 1.5 リットル、ジエチル亜鉛のヘキサン溶液(2 mol/リットル) 1330 ml(2.7 mol)を入れ、5 \mathbb{C} 以下に冷却した。これに、ペンタフルオロフェノール 0.2 kg(1.1 mol)をテトラヒドロフラン 340 mlに溶解した溶液を 60 分間で滴下した。滴下終了後、5 \mathbb{C} にて 1 時間、45 \mathbb{C} にて 1 時間攪拌を行った。その後、氷浴で 20 \mathbb{C} まで温度を下げ、水 45 g(2.5 mol)を 90 分間で滴下した。その結果、フラスコ内は、黄白色スラリーとなった。滴下終了後、1 時間攪拌を行い、45 \mathbb{C} に加熱してからさらに 1 時間攪拌を行った。室温で、一晩静置した後、液状物と固体状物とをそれぞれ窒素置換したフラスコに分け取り、揮発性成分を留去し、減圧下 120 \mathbb{C} \mathbb{C} 8 時間乾燥を行った。その結果、液状物由来の固体生成物 0.20 kg、固体状物由来の固体生成物 0.23 kg を得た。

[予備重合触媒の調製]

予め窒素置換した内容積 2 1 0 リットルの撹拌機付きオートクレーブにトリイソブチルアルミニウムを濃度 2.5 mm o 1 / リットルで含んだブタン 1 0 0 リットルと、常温常圧の水素として 1 0 0 リットルを仕込んだ後、オートクレーブを 4 0 ℃まで昇温した。さらにエチレンをオートクレーブ内のガス相圧力で 0.2 MP a 分だけ仕込み、系内が安定した後、トリイソブチルアルミニウム 2 0 0 mm o 1、ラセミーエチレンビス(1ーインデニル)ジルコニウムジフェノキシド 3 6 mm o 1、続いて、上記比較例 4 で得た助触媒担体(A) 0.2 5 kgを投入して重合を開始した。 4 0 ℃から 5 0 ℃へ昇温するとともに、エチレンと水素を連続で供給しながら、合計 4 時間の予備重合を実施した。重合終了後、エチレン、ブタン、水素ガスをパージした後に、溶媒をろ過して、生成した固体を室温にて真空乾燥し、上記助触媒担体(A) 1 g 当 り 3 9 g のポリエチレンが予備重合された予備重合触媒成分を得た。

[0081]

[重合]

上記で得た予備重合触媒成分を用い、実施例1と同様にして、重合時のエチレンに対する水素モル比0.2%、エチレンに対する1-ヘキセンモル比は1.9%の条件下において連続式流動床気相重合装置でエチレンと1-ヘキセンの共重合を実施した。表1に示すように、得られたエチレン-1-ヘキセン共重合体の1ogAとMFRとの関係は、式(3)から大きく外れた。フィルムヘイズ値は高く、同等MFRのエチレン共重合体の中でも押出成形品の外観が極めて悪化した。

[0082]

比較例5

[触媒成分]

攪拌機およびジャケットを有する内容積 180 リットルのSUS製反応機を窒素置換した後、窒素流通下で 300 \mathbb{C} において加熱処理したシリカ(デビソン社製 Sylopol 948 ; 細孔容量 =1.65 ml/g; 比表面積 =298 m 2 /g、平均粒径 =58 μ m) 9.7 k g およびトルエン 100 リットルを投入した。 2 \mathbb{C} に冷却後、PMAOのトルエン溶液(東ソー・ファインケム社製 P

MAO-s) を23.3kg (Alあたり75.9mol) を62分間で滴下し た。滴下終了後、5℃にて30分間攪拌し、95℃まで2時間かけて昇温を行い 、95℃にて4時間攪拌を行った。その後、40℃まで温度を下げ、窒素置換し た攪拌機およびジャケットを有する内容積180リットルのSUS製反応機へ移 送した。シリカ由来成分を50分間かけて沈降させ、上層のスラリー成分を取り 除いた。その後、トルエン100リットルを加えて10分間攪拌した後、約45 分間かけて沈降させ、上層のスラリー成分を取り除いた。上記洗浄操作を計3回 繰り返した。次いで、トルエン 120リットルにて窒素置換したフィルター、 攪拌機およびジャケットを有する内容積430リットルのSUS製のろ過機へス ラリーを移送した。10分間攪拌しろ過を行い、トルエン100リットルを加え て再度10分間攪拌し、ろ過を行った。更に、ヘキサン100リットルを加えて 10分間攪拌し、ろ過を行った。この洗浄操作を計2回繰り返した。ヘキサン7 0リットルにて、窒素置換した攪拌機およびジャケットを有する内容積210リ ットルのSUS製乾燥器へスラリーを移送した。次いで、ジャケット温度80℃ にて窒素流通乾燥を7.5時間行うことにより、触媒成分(S)12.6kgを 得た。

[予備重合触媒の調製]

予め窒素置換した内容積210リットルの撹拌機付きオートクレーブにトリイソブチルアルミニウムを濃度2.5mmol/リットルで含んだブタン120リットルと、常温常圧の水素として40リットルを仕込んだ後、オートクレーブを47℃まで昇温した。さらにエチレンをオートクレーブ内のガス相圧力で0.3 MPa分だけ仕込み、系内が安定した後、トリイソブチルアルミニウム300mmol、ラセミーエチレンビス(1ーインデニル)ジルコニウムジクロリド15mmol、続いて、上記比較例5で得た触媒成分(S)0.25kgを投入して重合を開始し、エチレンと水素を連続で供給しながら、合計4時間の予備重合を実施した。重合終了後、エチレン、ブタン、水素ガスをパージした後に、生成した固体を室温にて真空乾燥し、上記触媒成分(S)1g当り33gのポリエチレンが予備重合された予備重合触媒成分を得た。

[0083]

[重合]

上記で得た予備重合触媒成分を用い、実施例1と同様にして、重合時のエチレンに対する水素モル比0.15%、エチレンに対する1-ヘキセンモル比は1.8%の条件下において連続式流動床気相重合装置でエチレンと1-ヘキセンの共重合を実施した。

このようにして得られたエチレンー1-へキセン共重合体の1 o g A と M F R との関係は、比較例 $1\sim3$ と同等の関係を示した。得られたフィルムは、ヘイズ値が満足できる範囲ではないだけでなく、フィッシュアイが多発し、押出成形品の外観が極めて悪化した。

[0084]

表1に示したように、本発明のエチレン $-\alpha$ -オレフィン共重合体は、溶融張力で代表される成形加工性と衝撃強度で代表される機械強度、および押出成形品の外観のバランスで優れていることが分かる。

[0085]

【表1】

	実施例	列 実施例	実施例	実施例	実施例	比較例	比較例	比較例	比較例	比較回
N) 3.3 3.2 2.18 2.15 1.93 N) 3.3 3.2 2.9 3.0 3.3 N) 3.3 3.2 2.9 3.0 3.3 N) 1.5 1.4 1.3 1.3 1.4 1.4 1.5 1.4 1.3 1.4 1.4 1.5 1.4 1.3 1.4 1.4 1.9 14.0 12.6 12.7 13.6 0.97 0.97 0.96 0.96 0.97 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.97 0.99 0.99 0.99 0.90 0.97 0.90	· •			4	ಬ	, - 4	2	3	4	5
N) 3.3 3.2 2.9 3.0 3.3 3.3 3.5 3.3 3.5 3.3 3.2 2.9 3.0 3.3 3.3 3.2 2.9 3.0 3.0 3.3 3.3 3.2 2.9 3.0 3.0 3.3 3.3 3.2 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.04 1.06 0.95 0.95 0.96 0.96 0.97 0.96 0.95 0.96 0.96 0.97 0.96 0.95 0.96 0.96 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.96 0.97 0.96 0.95 0.96 0.96 0.95 0.96 0.96 0.96 0.95 0.96 0.96 0.96 0.96 0.96 0.96 0.96 0.96		l -i	2.18	2.15	1.93	0. 78	1.85	6.14	2.03	2.23
N) 3.3 3.2 2.9 3.0 3.3 3.3 1.4 1.5 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.3 1.4 1.4 1.5 1.4 1.5 1.4 1.5 1.4 1.6 1.6 1.7 1.3 1.4 1.9 1.0 0.96 $0.97 0.99 0.99 0.97 0.96 0.95 0.99 0.99 1.39 1.39 1.31 1.33 1.35 1.35 1.39 1.39 1.37 1/33 1.33 1.35 1.39 1.$		\vdash	918.	919.1	920.2	922. 4	920.1	920. 4	923. 5	919.6
左辺 1.5 1.4 1.3 1.3 1.4 右辺 14.9 14.0 12.6 12.7 13.6 右辺 0.97 0.96 0.95 0.95 0.96 左辺 0.97 0.96 0.95 0.95 0.96 右辺 1.39 1.37 1/33 1.35 1.35 右辺 4.03 4.03 4.02 4.03 4.03 右辺 5.0 4.6 2.4 2.9 4.03 右辺 5.8 5.2 4.5 4.6 5.0 イ辺 1.28 1.29 1.45 1.46 1.47 左辺 1.32 1.39 1.36 1.36 下max (°C) 1.21 121 105 104 120 の融解は分 有り 有り 有り 有り 450 450 エアイ 0 0 0 0 0 0	(Z	.s.		3.0	3.3	3.6	3.2	1.4	2.0	2.7
右辺 14.9 14.0 12.6 12.7 13.6 右辺 1.04 1.06 0.95 0.97 0.95 0.95 0.99 右辺 1.39 1.37 1/33 1.33 1.35 右辺 1.39 1.37 1/33 1.35 0.96 右辺 4.03 4.03 4.02 4.02 4.03 3.91 3.84 右辺 4.03 4.03 4.02 4.02 4.03 4.03 4.03 4.02 4.03		l-i		1.3	1.4	2.3	1.4	0.7	1.3	1.2
(dL) 1.04 1.06 0.96 0.97 0.99 左辺 0.97 0.96 0.95 0.95 0.96 右辺 1.39 1.37 1/33 1.35 0.96 右辺 4.03 4.03 4.02 4.02 4.03 1.35 1.35 1.35 右辺 5.0 4.03 4.03 4.02 4.02 4.03 3.1 2.4 2.9 4.03 3.1 3.84 3.1 4.03 4.03 4.02 4.03 3.1 4.03 4.03 4.02 4.03 3.1 4.03			12.6	12.7	13.6		13.9	6.9	13.2	12.5
た辺 0.97 0.96 0.95 0.95 0.96 右辺 1.39 1.37 1/33 1.35 1.35 右辺 4.03 4.03 4.02 4.03 1.35 右辺 4.03 4.03 4.02 4.03 4.03 右辺 5.0 4.6 2.4 2.9 3.1 右辺 5.8 5.2 4.5 4.6 5.0 J/moll) 54 5.2 4.5 4.6 5.0 上辺 1.28 1.29 1.45 1.46 1.47 左辺 1.32 1.30 1.36 1.36 1.36 下max(℃) 121 121 105 104 120 の融解成分 有り 有り 有り 有り エアイ 〇 〇 〇 〇 〇		_	96 .0	0.97	0.99	1. 20	1.12	0.95	1.20	1.12
右辺 1.39 1.37 1/33 1.35 1.35 右辺 4.03 4.03 4.02 4.03 3.91 3.84 右辺 4.03 4.02 4.02 4.03 4.03 4.03 4.03 右辺 5.0 4.6 2.4 2.9 3.1 5.0 月/moll) 54 5.2 4.5 4.6 5.0 67 67 月/moll) 54 5.7 69 67 69 75		0.	0.95	0.95	96 .0	1.04	96 .0	0.86	0.95	0.95
右辺 3.96 3.91 3.87 3.91 3.84 右辺 4.03 4.02 4.02 4.03 4.02 4.03 4.02 4.03 4.02 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 4.03 3.1 6.0 4.03 3.1 6.0 6.0 6.0 6.0 6.0 6.0 6.0 6.0 6.0 6.0 8.0 8.0 6.0 8.0 8.0 6.0 8.0 8.0 8.0 6.0 8.0 8.0 6.0 8.0 8.0 8.0 8.0 6.0 8.0 9.0 9.0 9.0 9.0 9.0 9.0 9.0 9.0 9.0		l-i	1/33	1.33	1.35	1.56	1.36	1.13	1.34	1.32
右辺 4.03 4.03 4.02 4.03 4.03 右辺 5.0 4.6 2.4 2.9 3.1 右辺 5.8 5.2 4.5 4.6 5.0 J/moll) 54 57 69 67 67 左辺 1.28 1.29 1.45 1.47 1.47 左辺 1.32 1.30 1.38 1.36 1.36 下max(%) 121 16.6 9.2 9.6 13.4 1.36 の融解成分 有り 有り 有り 有り 有り 有り 有り 1 (k J/m²) 950 900 820 280 450 1.1 1 (k J/m²) 050 0 0 0 0 0	3. 9	3.	3.87		3.84	4.07	4.04	4.00	4. 10	4.05
5.0 4.6 2.4 2.9 3.1 1.0 1.0 1.8 1.2 1.4		4.	4.02	4.02	4.03	4.06	4.03	3, 99	4.03	4.02
右辺 5.8 5.2 4.5 4.6 5.0 J/moll) 54 57 69 67 67 左辺 1.28 1.29 1.45 1.46 1.47 左辺 1.32 1.30 1.39 1.36 1.36 下max(%) 14.6 16.6 9.2 9.6 13.4 Nmax(%) 121 121 105 104 120 O融解解成分 有り 有り 有り 有り 有り 450 II(kJ/m²) 950 900 820 280 450 A74 〇 〇 〇 〇 〇	5.	4.		2.9	3.1	10.0	5.9	2.2	6.9	5.9
1 / m o l) 54 57 69 67 67 67 2 4 5 5 2 69 67 67 67 67 69 67 67 67 67 67 67 62 1.28 1.29 1.45 1.46 1.47 1.32 1.32 1.39 1.38 1.36 1.36 14.6 16.6 9.2 9.6 13.4 1.30 0融解成分 有り 有り 有り 有り 有り 有り 120 11 (k J / m²) 950 900 820 280 450 1.37 ○ ○ ○ ○ ○ ○		5.	4.5	4.6	5.0	9. 7	5.1	2.1	4.8	4.3
左辺 1.28 1.29 1.45 1.46 1.47 左辺 1.32 1.30 1.39 1.36 1.36 14.6 16.6 9.2 9.6 1.34 15max(%) 121 121 105 104 120 1 (k J/m²) 有り 有り 有り 有り 有り 1 (k J/m²) 950 900 820 280 450 2 7 イ 〇 〇 〇 〇 〇	01)	_	69	29	29	26	22	26	47	41
左辺 1.32 1.30 1.39 1.38 1.36 I Max 14.6 16.6 9.2 9.6 13.4 I Max 83 80 67 69 75 O融解成分 121 121 105 104 120 I I (k J/m²) 950 900 820 280 450 I I (k J/m²) ○ ○ ○ ○ ○	1.5		1.45	1.46	1. 47	1.20	1, 30	1.48	1.31	1.35
Inax (%) 16.6 9.2 9.6 13.4 Fmax (%) 121 121 165 164 75 の融解成分 有り 有り 有り 有り 有り FI (k J/m²) 950 900 820 280 450 A 7 イ 〇 〇 〇 〇 〇 〇			1.39	1.38	1.36	1.17	1.24	1.40	1.17	1.24
Tmax (°C) 121 121 105 104 120 この融解成分 有り 有り 有り 有り 有り T I (k J/m²) 950 900 820 280 450 コアイ 〇 〇 〇 〇 〇 〇	14.	ļ		9.6	13.4	5.3	7.2	9.8	4.3	3.9
C) 121 121 105 104 120 r 有り 有り 有り 有り 有り /m²) 950 900 820 280 450 O O O O O	8		29	69	22	85	72	54	28	20
Am²) 有り 有り 有り 有り 有り Am²) 950 820 280 450 O O O O O			105	104	120	121	122	121	122	120
$/ m^2$) 950 900 820 280 450 \odot			有り	有り	有り	有り	有り	有り	有り	有り
0 0	/m ²)		820	280	450	1100	1030	750	1130	1110
			0	0	0	0	0	0	0	×
ヘイズ (%) 9.1 8.7 6.3 7.0 8.6 26.9	9.		6.3	7.0		26.9	17.2	14.3	35.5	16.9

ページ: 30/E

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 押出成形加工性と押出成形品の外観と衝撃強度とバランスに優れたエチレン-α-オレフィン共重合体を提供する。

【解決手段】 エチレンから誘導される構成単位と炭素数 $4 \sim 2000$ $\alpha - 4$ レフィンから誘導される構成単位を含むエチレン $-\alpha - 4$ レフィン共重合であって、MFRが1以上100未満であり、MFRとMTが $2 \times MFR - 0.59 < MT < 20 \times MFR - 0.59$ の関係を満たし、MFRと $\begin{bmatrix} \eta \end{bmatrix}$ が1.02 × MFR $-0.094 < \begin{bmatrix} \eta \end{bmatrix}$ < 1.50 × MFR -0.156 の関係を満たし、さらに、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー測定によって得られた鎖長分布曲線を、少なくとも2つの対数正規分布曲線に分割して得られる対数正規分布曲線のうち、最も高分子量である成分に相当する対数正規分布曲線のピーク位置の鎖長AとMFRが3.30 < 10 g A < -0.0815×10 g (MFR) + 4.05 の関係を満たす。

【選択図】 なし

ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号 特願2003-090846

受付番号 50300516519

書類名 特許願

担当官 第六担当上席 0095

作成日 平成15年 4月 2日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】 000002093

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

【氏名又は名称】 住友化学工業株式会社

【代理人】 申請人

【識別番号】 100093285

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜4-5-33 住友化学

知的財産センター株式会社内

【氏名又は名称】 久保山 隆

【選任した代理人】

【識別番号】 100113000

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜4-5-33 住友化学

知的財産センター株式会社内

【氏名又は名称】 中山 亨

【選任した代理人】

【識別番号】 100119471

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区北浜四丁目5番33号 住友

化学知的財産センター株式会社

【氏名又は名称】 榎本 雅之

特願2003-090846

出願人履歴情報

識別番号

[000002093]

1. 変更年月日

1990年 8月28日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号

氏 名 住友化学工業株式会社